ИТОГОВАЯ КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА

**Вариант 1**

1. Определение цены деления мерной посуды.
2. Определите массу хлорида калия и объём воды, необходимые для приготовления 500г 3% раствора. Составьте алгоритм приготовления раствора.
3. Найдите массу Na2SO4\*10H2O и объём воды, необходимые для приготовления 50г 14% раствора сульфата натрия. Составьте алгоритм приготовления раствора.
4. Требуется приготовить 400мл 0,5М раствора NаОН. Составьте алгоритм приготовления раствора.
5. Сколько г. 30 % -ного и 3% растворов перекиси водорода потребуется для приготовления 540 г. 6%-ного раствора?

**…………………………..**

**Вариант 2**

1. Определение цены деления мерной посуды.
2. Приготовить 50мл 0,2М раствора хлорида натрия. Составьте алгоритм приготовления раствора.
3. Определите массу гидроксида натрия NaOH и объем воды необходимые для приготовления 500г 10% раствора. Составьте алгоритм приготовления раствора.
4. Найдите массу Na2SO4\*10H2O и объём воды, необходимые для приготовления 500г 2% раствора сульфата натрия. Составьте алгоритм приготовления раствора.
5. Для обработки рук хирурга, ран, операционного поля используется йодная настойка с массовой долей 5%. В каком массовом соотношении нужно смешать растворы с массовыми долями йода 2,5% и 30%, чтобы получить 330г йодной настойки с массовой долей 5%?

**……………………………………………………………………**

**Вариант 3**

1. Правила взятия навески на технохимических весах.
2. Рассчитать навеску хлорида натрия необходимую для приготовления 100мл 0,5н раствора. Составьте алгоритм приготовления раствора.
3. Определите массу роданида калия KSCN, необходимую для приготовления 200мл 2н раствора. Составьте алгоритм приготовления раствора.
4. Определите массу хлорида калия и объём воды, необходимые для приготовления 30г 10% раствора. Составьте алгоритм приготовления раствора.
5. При некоторых аллергических заболеваниях взрослым назначают раствор с массовой долей хлорида кальция CaCl2 10%, детям – с массовой долей CaCl2 – 5%. Рассчитайте массу 10 %-ного и 2%-ного растворов CaCl2, которые необходимы для приготовления 400г.5%-ного раствора CaCl2.

………………………………..

**Вариант 4**

1. Правила приготовления раствора из фиксанала.
2. Приготовить 500г 5% раствора CaCl2 из соли CaCl2\*6H2O. Составьте алгоритм приготовления раствора.
3. Определите массу нитрата натрия и объём воды, необходимые для приготовления 50г 8% раствора. Составьте алгоритм приготовления раствора.
4. Приготовить методом разбавления 100мл 0,01н раствора NaOH из децинормального. Составьте алгоритм приготовления раствора.
5. Сколько мл. 12%-ного раствора серной кислоты и воды потребуется для приготовления 600 г. 8%-ного раствора?

**Вариант 5**

1. Правила взятия навески на технохимических весах.
2. Определите массу нитрата натрия и объём воды, необходимые для приготовления 200г 15% раствора. Составьте алгоритм приготовления раствора.
3. Найдите массу CuSO4\*5H2O и объём воды, необходимые для приготовления 200г 8% раствора сульфата меди. Составьте алгоритм приготовления раствора.
4. Приготовить 100мл 0,01н раствора NаI. Составьте алгоритм приготовления раствора.
5. При ожогах щелочами пораженный участок кожи в течение 10-15 минут обмывают водой, а затем нейтрализуют раствором с массовой долей уксусной кислоты 2%. Какая масса уксусной эссенции с массовой долей кислоты 60% необходима для приготовления 2%-ного раствора массой 600г.?

**………………………………………….**

**Вариант 1 Базыр-оол, Подгорная, Сысолятина**

**Вариант 2 Донгак, Помозова**

**Вариант 3 Кравченко, Пришивалко**

**Вариант 4 Оситняжская, Семенова, Ушакова**

**Вариант 5 Островская, Семичаснач**

**УВАЖАЕМЫЕ СТУДЕНТЫ!**

Результаты итоговой контрольной работы и оценки за семестр Вы узнаете в среду 22.12.2021 (1 лентой)